

اختبار عملي لمادة الكيمياء ٢ المستوى الثاني لفصل الدراسي الثاني ١٤٣٦-١٤٣٧هـ

من خلال دراستك لتجربة تفاعلات الإحلال البسيط أجب عن الأسئلة التالية:

١- عرف تفاعل الإحلال البسيط.

٢- فسر ما الذي يحدد نشاط فلز ما.

٣- ميز بين فلز نشط وآخر أقل نشاطاً.

٤- لماذا لا تحفظ الأحماض في أوعية مصنوعة من الفولاذ.

٥- لماذا يوجد الصوديوم في صورة مركبات في الطبيعة ولا يوجد منفرداً.

٦- لماذا يستعمل فلز المغنيسيوم وليس فلز النحاس في دراسة تأثير تركيز حمض الهيدروكلوريك في سرعة التفاعلات الكيميائية.

من خلال دراستك لتجربة تفاعلات الإحلال المزدوج أجب عن الأسئلة التالية:

١- فسر آلية تفاعل الإحلال المزدوج.

٢- ما المقصود بالراسب.

٣- لماذا تستعمل كبريتات الباريوم في تشخيص الجهاز الهضمي بالأشعة السينية.

٤- لماذا يعد استعمال قاعدة مثل صودا الخبز فعالاً في تنظيف الأحماض المنسكبة كالخل في المطبخ.